PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

02-076869

(43)Date of publication of application: 16.03.1990

(51)Int.CI.

C07D307/78 C07D307/92 C07D405/04 C07D409/04 C07D417/04 // A61K 31/34 A61K 31/415 A61K 31/425 A61K 31/44

(21)Application number: 01-129671

23.05.1989

(71)Applicant: TAKEDA CHEM IND LTD

(72)Inventor: GOTO GIICHI

OOKAWA SHIGENORI FUKUDA NAOHISA

(30)Priority

(22)Date of filing:

Priority number: 63143859

Priority date: 10.06.1988

Priority country: JP

(54) 2-SUBSTITUTED-COUMARAN DERIVATIVE

(57)Abstract:

NEW MATERIAL: The 2-substituted-coumaran derivative of formula I (R1 is H or lower alkyl; R2 is methyl substituted with carboxy, alkoxycarbonyl, cyano, halogen, aryl or heterocyclic group or 2-15C chain hydrocarbon residue free from lower alkyl at α-position and optionally substituted with carboxy, alkoxycarbonyl, cyano, halogen, aryl or heterocyclic group; R3 is lower alkyl; R4 is H or aryl; R5 and R6 are lower alkyl, lower alkoxy or R5 and R6 together form butadienylene) or its salt.

EXAMPLE: 5-Acetoxy-2-bromomethyl-4,6,7-trimethyl-2,3-dihydro-benzofuran.

USE: Useful as a circulatory system improver, an antiallergic agent and a drug for central nervous system. PREPARATION: The compound of formula I can be produced e.g., by cyclizing a compound of formula II (Z is H, etc.) in the presence of a halogen molecule and a base.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

⑩ 公 開 特 許 公 報 (A) 平2-76869

®Int.Cl.⁵	識別記号	庁内整理番号		個公開	平成2年(1	990)3月16日
30 40 40	07/78 07/92 05/04 09/04 17/04	7822-4 C 7822-4 C 6742-4 C 6742-4 C 6742-4 C		·		
. // A 61 K 3 	31/34 ABB 31/38 ABF 31/415 ABN 31/425 31/44 AED		·	-1-20-lb 00-		· (A-25)
			審査請求	未請求 記	青求項の数 📑	l (全10頁)

60発明の名称 2-置換クマラン誘導体

②特 願 平1-129671

20出 願 平1(1989)5月23日

⑫発 明 者 後 藤 義 一 大阪府豊能郡豊能町光風台5丁目6番地の11

②発 明 者 大 川 滋 紀 大阪府高槻市真上町6丁目45番20号 ②発 明 者 福 田 尚 久 兵庫県川西市水明台4丁目1番地の56

一の発明者福田 尚久 兵庫県川西市水明台4丁目1番地の56の出願 人 武田薬品工業株式会社 大阪府大阪市中央区道修町2丁目3番6号

①出願人 武田薬品工業株式会社 大阪府大阪市中央区道修町2丁目3番6寸

@代理人 弁理士岩田 弘

明 细 套

- 発明の名称
 2 置換クマラン誘導体
- 2. 特許請求の範囲

一般式

【式中、R'は水素または低級アルキルを、R'はカルボキシ、アルコキシカルボニル、シアノ、ハロゲン、アリールもしくは複素環基で置換されたメチル甚またはカルボキシ、アルコキシカルボニル、シアノ、ハロゲン、アリールもしくは複素環基で置換されていてもよいα位に低級アルキルを有しない炭素数2ないし15の鎖状炭化水素残基を、R'は低級アルキルを、R'は水素またはアシルを、R'はよびR'はそれぞれ低級アルキルまたは低級アルコキシであるか、R'とR'とでブタジェニレンを示す】で扱わされる化合物またはその塩。

3. 発明の詳細な説明

産業上の利用分野

本発明は、2-置換クマラン誘導体に関する。

従来の技術

クマラン誘導体については既に機つかの化合物が合成されている(ジャーナル・オブ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティ(J. Am. Chem. Soc.) 105.5950(1983); 同誌, 107.70 53(1985)〕が、その薬理作用についてはいまだほとんど検討されていない。

発明が解決しようとする課題

本発明者らは、クマラン誘導体を種々合成し、 それらに、ロイコトリエン類、リポキシン類の生 合成に関与する5~リポキンゲナーゼの阻害作用 及び12~リポキンゲナーゼの阻害作用を見出し、 鋭意研究を進めた結果本発明を完成した。

課題を解決するための手段

本発明は、一般式

$$R_{\bullet} \longrightarrow R_{\bullet}$$

$$R_{\bullet} \longrightarrow R_{\bullet}$$

$$(1)$$

【式中、R・は水索または低級アルキルを、R・はカルボキシ、アルコキシカルボニル、シアノ、ハロゲン、アリールもしくは複素項基で置換されたメチル茲またはカルボキシ、アルコキシカルボニル、シアノ、ハロゲン、アリールもしくは複素環基で置換されていてもよいα位に低級アルキルを育しない炭素数2ないし15の鎖状炭化水素残基を、R・は低級アルキルを、R・は大変またはアシルを、R・およびR・はそれぞれ低級アルキルまたは低級アルコキシであるか、R・とでブタジェニレンを示す】で表わされる化合物およびその塩を促供するものである。

上記一般式(I)で表わされる化合物に関し、 R'で表わされる低級アルキルとして、メチル,エ チル,プロピル,iープロピル,ブチル,iープチル, sec-ブチル,tーブチル,アミル,ヘキシルなどC,

ナデシル,エイコシルなど)、水酸花,カルボキシル, C:--*アルコキシカルボニル, ピペラジル,フェニルチオなどで置換されていてもよい低級(C:--*)アルキル、カルボキシルあるいはアルコキシカルボニル(例えば、C:--*であるメトキシカルボニル,エトキシカルボニルなど)などで置換されていてもよいC:--*アリル(ビニルなど)、水酸花、ハロゲン(フッ素, 塩素, 奥素など)、ニトロ、ホルミル、C:--*アルコキシ(メトキシなど)、カルボキシル、トリフルオロメチル、ジーC:--*アルキルアミノ、C:--*シクロアルキル、C:--*アルキルチオなどが挙げられる。

R*で表わされるα位に低級アルキルを有しない炭素数2ないし15の鎖状炭化水素残基としては、アルキル,アルケニル,アルキニルなどの直鎖状もしくは分枝状であるC...。の鎖状脂肪族炭化水素基が挙げられ、アルケニルの場合、その二重結合は通常1~5でこれらの二重結合は、共役していてもよい。また、アルキニルの場合、その三 頂結合は1~5である。

.eアルキルが挙げられ、とりわけC,-,アルキル(メチル,エチル,プロピル,iープロピルなど)が好ましい。

R*で表わされる置換メチルの置換法としては、 アリール(フェニル, 1 ~ナフチル, 2 ~ナフチル, インダニル,テトラリルなど)。複素環基(2-チェ ニル、3 ーチェニル、2 ーピリジル、3 ーピリジル、 4ーピリジル,1ーイミグソリル,5ーチアソリル, モルホリノ,チオモルホリノなど),ハロゲン(ファ 索,塩素,臭素,ョウ素),カルボキシル,アルコキシ カルボニル(メトキシカルボニル, エトキシカルボ ニルなどC z-sのものが好ましい),シアノなどが 挙げられる。さらに、アリールおよび複素環誌で は、環状の任意の位置に1または2以上の置換法 を有していてもよく、該置換甚として、例えば無 **置換のC₁-10アルキル(例、メチル,エチル,プロ** ピル, イソプロピル, ブチル, tーブチル, ペンチル, ヘキシル,オクチル,ノニル,デシル,ウンデシル, ドデシル,トリデシル,テトラデシル,ペンタデシ ル,ヘキサアシル,ヘブクデシル,オクタデシル,ノ

上記鎖状炭化水素曳菇として炭素数2ないし6のものが好ましく、例えばエチル,プロピル.iープロピル.ブチル,iーブチル,secーブチル,tーブチル,ペンチル,ヘキシル.lープロペニル,2ープテニル,1,3ーブタジエニル,2ーペンテニル.ビニル,2ープロペニル,イソプロペニル.エチニル,2ープロピニル,2ーペンテンー4ーイニルなどが挙げられる。

R*で表わされるC*・・・の鎖状炭化水素残基の 置換基に関し、アルコキシカルボニルとしてはC・・・アルコキシカルボニル(メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、ブロボキシカルボニル、・・・ブロボキシカルボニル、・・・ブロボキシカルボニルなど)が好ましく、ハロゲンと しては、ファ素、奥索・塩素、ヨウ素が挙げられる。 また、アリールおよび複素環務としては、それぞれ上記と同様のものが挙げられ、これらがさらに 置換基を有する場合も、その置換法として上記し たものと同様なものが挙げられる。

R°で扱わされる低級アルキルとしては、メチル,エチル,ブロピル,i-ブロピル, i-ブ

チル、secーブチル、lーブチル、アミル、ヘキシルなど C, 。アルキルが挙げられ、とりわけ C, 。アル キル(メチル、エチル、プロピル、iープロピルなど) が好ましい。

R*で示されるアシルとして、カルボン酸アシル、スルホン酸アシル、リン酸アシルなどが挙げられ、炭素数 1~6の置換基(メチル、エチル、ブロビル、フェニルなど)を有するものが好ましい。とりわけホルミル、アセチル、ブロビオニル、イソブチリル、デカノイル、シクロペンチルもしくはシクロヘキシルカルボニルなど鎖状(C1-10)もしくは環状(C1-10)アルカノイル、ペンゾイル、4級化されていてもよいニコチノイル、コハク酸半アシルなどが好ましい。

R°およびR°で表わされる低級アルキルとして、 例えばそれぞれメチル、エチル、プロピル、iープロ ピル、ブチル、iープチル、secーブチル、tーブチル、 アミル、ヘキシルなどC、。アルキルが挙げられ、 とりわけC、。アルキル(メチル、エチル、プロピル、 iープロピルなど)が好ましい。これらの低級アル

アルカリ土類金属(カルシウム,マグネシウムなど) ,アンモニアなどの塩基との塩などが挙げられ、 とりわけ生理学的に許容される塩が好ましい。

化合物(1)は、例えば一般式

【式中、R¹,R²,R²およびR²は前記と同意義を、 Z は水素または水酸基の保護基を示す】で表わされる化合物をハロゲン分子と堪基の存在下反応させて開環して製造するか、または塩基の存在下過酸で処理して開環した後、酸化剤と反応して得られる化合物を一般式

$$(C_*H_*)_*P^{\bigoplus} - R^{*'}X^{\bigoplus} \qquad (III)$$

(式中、Xはハロゲンを、R *'はR *よりも1つの炭素原子の少ない鎮状炭化水素残基を示す)で表わされる化合物とを付加−脱離して製造し、所望によりそれぞれ脱保護反応。アシル化反応、水素

キルは置換送を有していてもよく、該置換法として水酸店、ハロゲン(ファ素、臭素、塩素、ヨウ素など)、ニトロ、トリフルオロメチル、カルボキシル、C、、アルコキシカルボニル(メトキシカルボニル、エトキシカルボニルなど)、3ーピリジル、1ーイミダソリル、5ーチアソリルなどが挙げられる。またR*およびR*で表わされる低級アルコキシとして、メトキシ、エトキシ、プロポキシ、iープロポキシなどのC、、アルコキシが挙げられる。

R*およびR*とでブタジェニレンのときはナフタレン環を形成し、形成されたベンゼン環上の歴 換菇として、1~3の低級(C₁₋₃)アルキル.低級(C₁₋₃)アルコキシ(メトキシ,エトキシ,プロポキシなど),水酸菇,ニトロ,ハロゲンなどが挙げられる。

化合物(1)は、その有する置換法の種類により 塩を形成していてもよく、例えば有機酸(例、酢 酸,プロピオン酸,シュウ酸,マレイン酸など)もし くは無機酸(塩酸,硫酸,リン酸など)などの酸との 塩や、アルカリ金属(カリウム,ナトリウムなど),

添加反応または(および)置換 は交換反応に付する とにより合成することができる。

なおてとしての水酸盐の保護店として、アセチル,プロピオニルなどC₁₋₁アルカノイルが挙げられる。

ハロゲンによる閉環反応は、ハロゲン化炭素(クロロホルム,塩化メチレンなど)または酢酸などの有機溶媒中、臭素などを−5℃~80℃で反応させることにより行う。

また、シアノ化反応は、通常ジメチルスルホキシド・ジメチルホルムアミドなどの溶媒中、シアン化ナトリウム・シアン化カリウムなどを、反応温度60~100℃で1~24時間作用させることにより行うことができる。この場合、反応系中に存在する少量の水により保護器が加水分解され、一挙に5-ヒドロキシ体が得られることもある。

過酸による関環反応は、m-クロロ過安息香酸などの過酸を用い、塩化メチレンなどの有機溶媒中トリエチルアミンなどの塩基の存在下、-10 ℃~50℃で行う。また、酸化反応は、ジメチル スルホキシドと塩化オキサリルより得られる酸化 剤.三酸化クロムなどの酸化剤を用いて、所塑に よりトリエチルアミンなどの塩誌の存在下、塩化 メチレン.アセトンなどの有機溶媒中、-78℃ ~25℃で反応を行う。

付加ー脱離反応(ビッティッヒ反応)を行う場合は、塩基として水素化ナトリウム,水酸化ナトリウム,水酸化ナトリウム,ナトリウムアルコラート,nープチルリチウム,リチウムジイソプロピルアミドなどを用い、ジメチルホルムアミド,テトラヒドロフラン,ジメトキシエタンなどの溶媒中で行い、反応温度は一78℃~80℃で、反応時間は約0.5から24時間である。

また、二重結合を水素添加する場合には、パラジウムカーボンなどの触媒を用い、常法に従って目的化合物を得ることができる。

水酸基の保護基の脱離(加水分解)は、通常のエステル加水分解条件で行うことができるが、生成物が塩基性条件下で酸素に対して不安定な場合には、アルゴン雰囲気下で反応を行うことにより、

合成することができる。すなわちヒドロキノンの モノアセテート体(N)を、塩基の存在下アリール ハロゲニドと反応させアリルエーテル体(V)に導

き、(V)をクライゼン転位により(II)に導くこと ができる。

本発明の化合物(1)は、5ーリポキシゲナーゼ系代別産物(ロイコトリエン類,5ーヒドロベルオキシエイコサテトラエン酸(HPETE),5ーヒドロキシエイコサテトラエン酸(HETE),リポキシン類,ロイコトキシン類など)及び12ーリポキシゲナーゼ系代謝産物(12ーHPETE,12ーHETEなど)の生成抑制作用を有しており、従って、循環器系改善剤,抗アレルギー剤,中枢系拠剤などとして有利に用いることができる。

化合物(1)は、そのままもしくは自体公知の薬

良好な収率で目的の加水分解物を得ることができる。

アシル化は、所望のアシル化剤(酸無水物,酸ハロゲン化物など)を、必要により塩基触媒(水素化ナトリウム,炭酸カリウム,ピリジン,トリエチルアミンなどが好ましい)あるいは酸触媒(硫酸,塩化水素など)の存在下、有機溶媒(例、ジメチルホルムアミド,アセトン,テトラヒドロフラン)中反応させて行う。反応温度は約−10から100℃、反応時間は約10分から15時間である。

かくして得られる化合物(I)は、通常の分離・ 精製手段(抽出,クロマトグラフィー, 再結品など) により単離することができる。

なお、化合物(I)がジアステレオマーとして存在する場合は、所望により上記分離・精製手段によりそれぞれを単離することができる。

原料化合物(11)は、例えば下記の方法によって

学的に許容される担体、賦形剤などと混合した医数組成物(例、錠剤、カブセル剤、液剤、注射剤、坐剤)として経口的もしくは非経口的に哺乳動物(ラット、ウマ、ウシ、サル、ヒトなど)に安全に投与することができる。投与壁は投与対象、投与ルート、症状などによっても異なるが、例えば、成人の循環器系疾患の患者に対して経口投与するときは、通常1回量として約0.1 ag/kg~20 ag/kg体重程度、好ましくは0.2 ag/kg~10 ag/kg体重程度を1日1~3回程度投与するのが好都合である。

作用

実験例1 5-リポキシゲナーゼ阻害作用

RBL-1 細胞(rat basophilic leukemia cclls) 1 0 7 個をMCM(mast cell medium)
0.5 元に懸濁し、これにあらかじめ調整した被検波[MCM0.5元、アラキドン酸50μg.カルシウムイオノホアA-23187 10μg.放験化合物(最終漢度が10μM.1μM.0.1μM.0.0μM.0.0μM.1μM.0.0.0μM.0.0μM.1μM.0.0

聞反応を行った。反応後エタノール4 収を加えよ くふりまぜたのち、室温で10分間放置した。つ いで遠心機(2000回転/分)に10分間かけ、 上澄液を分離した。この上澄液を減圧下に乾固し た。濃縮波に60%含水メタノール溶液0.5減 を加えた。この溶液を100μ Qとり、高速液体 クロマトグラフィーに付し、5-HETE(5hydroxyeicosatetraenoic acid)の定量を行った。 5-HETEは237naの吸収を紫外線吸収モニ ターで測定した。5-HETEの生成抑制率(! E)は(1-b/a)×100で表わされる。式中aは化合 物(1)を含まないときのピーク高またはピーク面 積値を、bは化合物(I)を含んでいるときのピー ク高またはピーク面殻値を表わす。結果は第1表 に示すとおり、5-HETEの強い生成抑制作用 を示した。

ーに付し、12-HETEの定量を行った。検出は240naで行った。抑制率の計算は5-HETEの時と同様に行った。結果を第2表に示した。

第2表 12-リポキシゲナーゼ阻害作用

		% 阻	客 (IE)	
化合物	10~ N	10-5 M	10- ª M	10 ⁻⁷ 1
5	97	78	14	
6	98	88	16	2
10	96	92	52	45
12	95	82	11	-
15	100	99	99	25
17	100	99	98	22
18	100	100	89	18
20	100	99	97	9
21	100	100	9,8	21
23	100	100	92	19
24	100	99	98	13
26	100	99	28	-
27	100	100	99	19
29	100	99	58	7
30	100	100	98	21
32	99	.99	45	2
33	100	100	28	_
35	99	99	49	8

第1表 5-リポキシゲナーゼ阻害作用

		% FU	客 (IE)	
化合物	10-2M	10-•X	10-7H	101
5	100	100	57	0
6	100	100	52	4
10	100	99	98	- 12
12	100	100	90	46

実験例2

解酢下、wister rat の下降大動脈より、クエン酸10%相当量とともに10歳を採血した。常法によりPRP及びPPPを調製し、両者を混ぜて血小板数が10°個/歳となるようにした。あらかじめ調製した被験液(被験化合物の最終濃度100μΜ,10μΜ,0.1μΜからなる)2.5μℓに血小板液0.225歳を加え、5分間37℃に加温した後、アラキドン酸溶液(50μ8/元)25μℓを加え、直ちに振り混ぜた。37℃で15分間反応し、エクノール1歳を加えて反応を停止し、遠心機(2000回転/分)に5分間かけた。上澄液1歳をとり、水1歳と混ぜて、この溶液100μℓをとり、高速液体クロマトグラフィ

1	36	100	100	100	97
	37	100	100.	.31	2
ł	38	99	99	90	3
l	39	100	100	32	-
l	40	99	96	48	6
1	41	99	74	20	9

実施例

以下に本発明化合物の参考例,実施例および製 剤例により本発明をより具体的に説明するが、本 発明はこれらに限定されるものではない。 参考例 1

4-アセトキシー2,3,5-トリメチルフェノール20g(103mmol),塩化メタリル10g(110.4mmol)のジメチルホルムアミド160 融密液に、炭酸カリウム15.2g(110mmol)を加え、アルゴン雰囲気下80℃で3時間かき混ぜた。冷後、反応液を水で希釈し、生成物を酢酸エチルで抽出した。抽出液は水洗乾燥後、溶媒を留去し、残渣をヘキサンから結晶化させると目的とする4-アセトキシー2,3,5-トリメチルフェニル

2 - メチルブロベニルエーテル 1 8.5 g(収率 7 2.4 %)が得られた。融点 4 4 - 4 5℃。

同様にして4ーアセトキシー2.3.5ートリメ チルフェニル アリルエーテルを合成した。(収 事76.7%、融点40-41℃)

参考网2

4-アセトキシー2,3,5-トリメチルフェニル 2-メチルプロペニルエーテル16.2g
(6.5 smol)をN,N-ジェチルアニリン100 w
に溶かし、200℃に2時間加熱した。冷後、反応液をイソプロピルエーテルで希釈し、2N-塩酸で洗ってN,N-ジェチルアニリンを除き、次いで飽和炭酸水素ナトリウム水で洗い、乾燥後、溶媒を留去した。残渣をイソプロピルエーテルーヘキサンから結晶化させて目的とする4-アセトキシー2-(2-メチル-2-ブロペニル)-3,5,6-トリメチルフェノール14.9g(収率91.7%)が得られた。 融点109-110℃。同様にして4-アセトキシー2-アリル-3,4,6-トリメチルフェノールを合成した。(収率

2.3 - ジヒドロベンソフラン 5.0 g(1 9 anol) の塩化メチレン 1 0 威密液を滴下した。反応液を 1 5 分間かき混ぜた後、トリエチルアミン 1 5 威を加え、さらに 1 0 分間かき混ぜた。反応液を水で洗い、乾燥後溶媒を留去し、残液をイソプロピルエーテルーへキサンから結晶化させ目的とする 5 - アセトキシー 2 - ホルミルー 2.4.6.7 - テトラメチルー 2.3 - ジヒドロベンソフラン 4.8 g(収率 9 6.7 %)を得た。融点 7 8 - 7 9 ℃

実施例 1

4-アセトキシー2-アリルー3,5,6-トリメチルフェノール2.0g(8.5 mmol)のクロロホルム(15 ml)溶液に、かき混ぜながら奥素1.36g(8.5 mmol)を滴下した。滴下終了後、トリエチルアミン0.3 mlを加え2時間加熱湿流した。冷後反応液を水洗し、乾燥後濃縮し、残渣をヘキサンから結晶化させ、5-アセトキシー2-ブロモメチルー4,6.7-トリメチルー2,3-ジヒドロベンゾフラン(化合物14)2.5g(収率

94.6%, 融点 117-118°C) な実例3

4-アセトキシー2-(2-メチルー2-プロペニル)-3.5.6-トリメチルフェノール30g(40.3 amol)を塩化メチレン100 型に溶かし、0℃でm-クロロ過安息香酸16.7g(67.8 amol)を少しづつ加えた。反応液を1時間かき混ぜた後、トリエチルアミン30 型を加えさらに1時間かき混ぜた。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水で洗い、乾燥後、溶媒を割去した。残渣をインプロビルエーテルーへキサンから結晶化させ、目的とする5-アセトキシー2-ヒドロキンメチルー2.4.6.7-テトラメチルー2.3-ジヒドロベンソフラン9.3g(収率87.4%、融点98-99℃)を得た。

参考例1

塩化オキサリル2級の塩化メチレン50 配溶液 にジメチルスルホキシド4 威を-60℃で滴下し、 10分間かき混ぜた後、5-アセトキシー2-ヒ ドロキシメチルー2,4,6,7-テトラメチルー

93.2%)を得た。

同様に4-アセトキシー3.5.6-トリメチル -2-(2-メチルー2-プロペニル)フェノール から5-アセトキシー2-プロモメチルー2.4. 6.7-テトラメチルー2.3-ジヒドロペンソフ ラン(化合物13)を得た。

実施例2

5-アセトキシー2-ブロモメチルー2,4,6,7-デトラメチルー2,3-ジヒドロベンソフラン1.5g(4.58 amol)のジメチルスルホキシド 5 破溶液にシアン化ナトリウム270 ag(5.5 amol)を加え、アルゴン雰囲気下、80℃で6時間かき混ぜた。冷後、反応液を水で希釈し、生成物を酢酸エチルで抽出した。抽出液は水洗,乾燥後溶媒を留去し、残液をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製(ヘキサンーイソプロピルエーテル(2:1))し、5-アセトキシー2-ブロモメチルー2,4,6,7-デトラメチルー2,3-ジヒドロベンソフラン(化合物6)350 agと、5-アセトキシー2-シアノメチルー2,4,6,7-

テトラメチルー 2.3 - ジヒドロベンソフラン(化合物 5)158 agとを得た。

実施例3

トリエチルホスホノアセテート 2.7 g(12.1 amol)のジメチルホルムアミド 2 0 超溶液に水素化ナトリウム(含量60%)504 agを加え、15分間かき混ぜた。次に5ーアセトキシー2ーホルミルー2,4.6.7ーペンタメチルー2.3ージヒドロペンソフラン3.0 g(11.5 amol)のジメチルホルムアミド 5 超溶液を加え、さらに30分間かき混ぜた。反応液を水で希釈し、生成物を酢酸エチルで抽出した。抽出液は水洗,乾燥後溶媒を留去し、残渣をヘキサンーイソプロピルエーテルから結晶化させて目的とする3ー(5ーアセトキシー2.4.6.7ーペンタメチルー2.3ージヒドロペンソフランー2ーイル)アクリル酸エチルエステル(化合物4)3.5 gを得た。同様にして化合物8を合成した。

実施例4

ヒドロキシー 2.4.6.7 ーペンタメチルー 2.3 ージヒドロペンソフランー 2 ーイル)プロピオン酸(化合物 2)0.9 7 gを得た。同様にして化合物 9 および 1 2 を合成した。

実施例6

5-ヒドロキシー2-シアノメチルー2.4.6.7-デトラメチルー2.3-ジヒドロベンゾフラン0.44gのメタノール5 城溶液に水酸化ナトリウム0.5gの水5 城溶液を加え、アルゴン雰囲気下3時間加熱湿流した。冷後、2N-塩酸で中和し、生成物を酢酸エチルで抽出した。抽出液は水洗,乾燥後濃縮し、残渣を酢酸エチルーイソプロピルエーテルから結晶化させて、目的とする2-(5-ヒドロキシー2.4.6,7-デトラメチルー2.3-ジヒドロベンソフランー2-イル)酢酸(化合物1)0.1gを得た。

実施例7

ベンジルトリフェニルホスホニウムクロリド 1.5g(3.87 maol)をテトラヒドロフラン5 w に懸濁し、氷冷下aーブチルリチウムヘキサン溶 チルー2.3ージヒドロベンゾフランー2ーイル)
アクリル酸エチルエステル3.5g(10.5 anol)
のメタノール10 政府液に水酸化ナトリウム
1.0gの水5 政府液を加え、アルゴン雰囲気下2
時間加熱湿流した。冷後反応液を2N-塩酸で中和し、生成物をイソプロピルエーテルで抽出した。
抽出液は、水洗,乾燥後溶媒を留去し、残渣をテトラヒドロフランー酢酸エチルから結晶化させ、目的とする3ー(5ーアセトキシー2.4.6.7ーベンタメチルー2.3ージヒドロベンゾフランー2ーイル)アクリル酸(化合物3)2.06gを得た。
同様にして化合物7および10を合成した。
実施例5

3-(5-アセトキシ-2.4.6.7-ベンタメ チル-2.3-ジヒドロベンソフラン-2-イル) アクリル酸 1.0 gの酢酸 1 0 政溶液に 5 % パラジ ウム炭素(0.4 g)を加え、80℃で2時間水素添 加反応を行った。触媒をろ去した後溶媒を留去し、 テトラヒドロフラン-イソプロピルエーテル(I PE)から結晶化させると、目的とする3-(5-

液(1.6 M)24 Wを満下した。満下終了後15分間かき混ぜ、5-アセトキシー2-ホルミルー2,4.6.7-テトラメチルー2,3-ジヒドロベンソフラン1.0gのテトラヒドロフラン3 W溶液を加えた。30分間かき混ぜた後、水を加え生成物を酢酸エチルで抽出した。抽出液は水洗,乾燥後溶媒を留去し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(ヘキサンー!PE(2:1))で精製すると目的とする5-アセトキシー2-シンナミルー2,4.6.7-テトラメチルー2,3-ジヒドロベンソフラン(化合物11)1.22gが得られた。

上記で得た化合物の物性を第3表に示す。

]平2-	76869	(8)
اغ م	66	٦.

化合物				安田	15.	
野号	×	۳.	В.	8	(၃)	NMR (& ppm) CDCQ , th
_	ş	11*00*110-	*	22. 7	184-185	22. 7 184-185 1. 47(3H), 1. 98(3H), 2. 03(6H), 2. 63(2H).
						2,80(1H), 3, 20(1H), 4, 00(1H), 7, 10(1H);
						in DWSO-de
2	ž	We -(CH,),CO,H	Н	96.3	164-165	96. 3 164-165 1. 33(3H). 1. 85(2H), 1. 97(3H). 2. 03(6H).
						2. 27(211), 2. 73(111), 2. 95(111), 3. 50(111).
						7. 20(1H): in DMSO-d.
3) Re	#*00HD = HO-	=	74.8	211-212	74. 6 211-212 1. 53(3H). 2. 05(6H). 3. 03(2H). 3. 60(1H).
		د.				5. 83(1H), 6. 82(1H), 7. 10(1H); in DNSO-de
4	Ke	Ne -CH = CHCO.Et	Ac	92.0	81-82	1, 27(34), 1, 58(34), 1, 95(34), 2, 00(34).
						2. 13(34), 2. 30(34), 3. 07(24), 4. 17(24),
						8. 02(1H), 7. 05(1H)
	i					

	*		,		
1. 63(3H), 2. 10(6H), 2. 63(2H), 2. 95(1H), 3. 17(1H), 4. 20(1H)	1. 60(3H), 2. 12(9H), 2. 88(1H), 3. 27(1H), 3. 48(2H), 4. 15(1H)	1.50(38), 2.03(9H), 3.00(2H), 3.90(1H), 5.87(1H), 6.37(2H), 7.15(1H); in DMSO-d*	1, 27(3H), 1, 57(3H), 1, 97(3H), 2, 03(3H), 2, 13(3H), 2, 33(3H), 3, 05(2H), 4, 17(2H), 5, 87(1H), 6, 37(2H), 7, 20(1H)	1. 28(3H), 1. 50(6H), 1. 93(3H), 2. 00(6H), 2. 20(2H), 2. 72(1H), 2. 93(1H), 7. 20(1H) :in Duso-d.	1.52(3H), 1.87(3H), 2.00(3H), 2.07(3H), 2.88(1H), 3.18(1H), 4.08(1U), 5.90(1H), 6.48(1H), 7.23(5H)
11.7 127-128	101-102	204-208	ŀ	74. 0 143-144	•
=	26.8	82.9	87.8	14. 0	95. 1
=	=	33	γς	æ	æ
No -CH, CH	-CH,Br	н°оэ-°(нэ =дэ)- •к	13'00.'(H2 = H2)-	Ne -(CH.), CO.H	-CII = CH -Ph
2		9,1	e e	9	
S	9	7	8	တ	10

1. 57(3H), 1. 90(6H), 1. 97(3H), 2. 30(3H), 3. 20(1H), 5. 90(1H), 6. 50(1H), 7. 25(5H)	1. 47(3H), 1. 98(2H), 2. 13(6H), 2. 15(3H), 2. 73(2H), 2. 87(1H), 3. 05(1H), 4. 08(1H), 7. 23(5H)	1. 60(3H), 2. 00(6H), 2. 10(3H), 2. 30(3H), 2. 90(1H), 3. 30(1H), 3. 50(2H)	2. 00(6H), 2. 10(3H), 2. 30(3H), 3. 13(2H), 3. 53(2H), 4. 97(1H)	1. 57(3H), 2. 11(3H), 2. 16(3H), 2. 18(3H), 3. 06(1H), 3. 20(1H), 3. 56(1H), 3. 69(1H), 4. 16(1H), 5. 56(1H), 5. 75(1H), 7. 15-7. 35 (5H)
1	80- 81	ı	80- 81	62- 63
95. 2	85. 7	91.0	93. 2	70. 4
γς	=	γc	Ac	#
Ne -CH=CH-Ph	-(CB*),-Ph	-CH, Br	-CH, Br	-cH= CH-CH, Ph
e e	<u>s</u>	a a	==	e ==
=	2	13	Ξ	15

pt	.W-y-			
1. 60(3H), 2. 00(6H), 2. 08(3H), 2. 32(3H), 3. 05(1H); 3. 23(1H), 3. 56(1H), 3. 67(1H), 5. 50(1H), 5. 75(1H), 7. 23(5H, 10)	1. 52(3H), 2. 10(3H), 2. 12(3H), 2. 14(3H), 2. 95(1H), 3. 10(1H), 3. 38(2H), 4. 15(1H), 5. 74(1H), 5. 84(1H), 7. 10-7. 40(5H, 2)	1. 64(3H), 2. 11(3H), 2. 16(3H), 2. 18(3H), 3. 06(1H), 3. 20(1H), 4. 17(1H), 6. 40(1H), 6. 64(1H), 7. 15-7. 45(5H)	1, 63(3H), 1, 97(3H), 2, 02(3H), 2, 15(3H), 2, 30(3H), 3, 00(1H), 3, 23(1H), 6, 33(1H), 6, 65(1H), 7, 20-7, 50(5H)	1. 37(3H), 1. 72(4H), 2. 07(6H), 2. 10(3H), 2. 62(2H), 2. 77(1H), 2. 97(1H), 4. 07(1H), 7. 00-7. 35(5H)
110	97- 98	61. 0 107-108	92. 0 103-105	92 - 93
Ac 74.9	50.0	61.0	92. 0	93. 3
Αc	н	Н	γc	=
Ne -CH=CH-CH,-Ph	Me -CH-CH-Ph	-CH = CH-Ph	Ne -cu⇔ck-Ph	Ме -(CH∗)₃-Рh
	e _R	e x	e #	e F
91	11.	18	61	20

特開平2-76869 (9)

12		22			23			72		•	52		
1. 53(3H), 1. 85(3H), 2. 03(3H), 2. 07(3H), 2. 90(1H), 3. 20(1H), 4. 20(1H), 5. 85(1H),	6. 43(1H), 6. 75-7. 10(2H), 7. 10-7. 30(2H)	1. 55(3H), 1. 83(3H), 1. 90(3H), 1. 93(3H).	2. 27(3H), 2. 90(1H), 3. 22(1H), 5. 87(1H).	6. 42(1H), 6. 90(2H), 7. 20(2H)	79. 6 76- 77 1. 47(3H), 1. 70-2. 10(2H), 2. 10(6H), 2. 13	(3H), 2, 40-2, 80(2H), 2, 83(1H), 3, 05(1H)	4, 10(1H), 7, 10(4H)	1, 53(3H), 1, 90(6H), 1, 97(3H), 2, 28(3H),	2, 33(38), 2, 90(18), 3, 22(18), 5, 87(18),	6. 47(18), 6. 95-7. 25(48)	1, 53(3H), 1, 90(3H), 2, 00(3H), 2, 07(3H),	2, 88(1H), 3, 20(1H), 4, 10(1H), 5, 87(1H),	8. 43(1H), 6. 90-7. 30(4H)
lio I		011			16- 11			Lio			Lio		
94. 6		88.8			79.6			86. 5			91.1		
		γc			==			_			2		
No -CH = CH - Ph - 4 - F		Ne -CH == CH-Ph-4-F	2		Ne -(CH.),-Ph-4-F			-CH = CH - Ph - 4 - Me	2		Ne -CH = CH-Ph-4-Ne	2	
2		ş			=			2			2		
30		31			32			33			ž		

5, 38(1H), 5, 68(1H), 7, 00-7, 33(5H)
1, 20-1, 80(6H), 1, 03(3H), 1, 07(6H),
2, 12(3H), 2, 60(2H), 2, 77(1H), 2, 97(1H),

13- 74

87.5

-(CH1),-Ph

7.00-7.30(5H) 1.47(3H), 1.93(3H), 1.98(3H), 2.01(3H), 2.30(3H), 2.40-2.80(2H), 3.00(5H),

ē

57.6

-CH= CH-(CH,),-Ph

3. 00(28), 4. 08(18), 5. 48(18), 6, 14(18),

1, 45(311), 2, 07(6H), 2, 12(3H), 2, 61(4H),

64- 65

95. 5

-CH = CH-(CH₂)₂-Ph 2 1, 53(3H), 1, 92(6H), 1, 97(3H), 2, 27(3H), 2, 90(1H), 3, 22(1H), 3, 77(3H), 5, 83(1H),

ᇹ

≅..

Ÿ

-CH = CH-Ph-4-0Me

9

6. 42(14), 6. 77(28), 7. 20(2H)

5. 83(1H), 6. 42(1H), 6. 78(2H), 1. 23(2H)

1, 53(3H), 1, 93(3H), 2, 02(3H), 2, 08(3H), 2, 90(1H), 3, 22(1H), 3, 78(3H), 4, 17(1H),

듣

-CH = CH-Ph-4-ONe

9

4. 08(1H), 7. 00-7. 35(5H)

82	,	Ne -(CH.),-Ph-4-0Ne	H	93.8	11- 18	93.8 77- 78 1. 47(3H), 1. 65-2. 10(2H), 2. 13(6H).
	_					2, 15(3H), 2, 40-2, 80(2H), 2, 83(1H).
						3, 05(18), 3, 78(38), 4, 10(18), 6, 78(28),
					-	7. 10(2H)
21	9	-CH == CH -Ph -3-ONe		98.0	150	1. 53(3H), 1. 90(3H), 2. 02(3H), 2. 08(3H),
		2				2, 90(1H), 3, 22(1H), 3, 67(3H), 4, 17(1H),
						5, 90(18), 6, 48(18), 6, 65-7, 30(48)
82	2	-CH = CH-Ph-3-ONe	2	92.8	110	1, 53(3H), 1, 88(6H), 1, 95(3H), 2, 90(1H),
		1 2				3, 23(1H), 3, 67(3H), 5, 88(1H), 6, 47(1H),
						6, 60-6, 90(3H), 7, 05-7, 30(1H)
23	2	Me -(CH.)Ph-3-0Me	_	84. 2	84. 2 79-80	1, 47(3H), 1, 70-2, 10(2H), 2, 10(6H), 2, 13
•						(3H), 2, 40-2, 80(2H), 2, 83(1H), 3, 05
						(1H), 3, 77(3H), 4, 10(1H), 6, 60-6, 85(3H)
						7.10-7.30(1H)

35	9	Me -(CH,),-Ph-4-Me	_	80.5	106-107	80. 5 105-107 1.47(311), 1.70-2.10(2H), 2.10(6H),
			_			2. 13(3H), 2. 40-2. 80(2H), 2. 83(1H),
						3.05(18), 4.10(18), 7.10(48)
36	2	-CH = CH-(CH;), Ne	33	÷.5	0 ii	0. 91(3H), 1. 40(2H), 1. 52(3H), 2. 12(6H),
		61				2. 17(3H), 2. 19(2H), 3. 04(2H), 3. 16(1H),
						4. 16(1H), 5. 38(1H), 5. 68(1H)
25	2	Ne -(CH.), Ne	==	₹ 8	89 - 60	0. 88(3H), 1. 29(6H), 1. 39(3H), 1. 68(6H),
						2. 10(6H), 2. 13(3H), 2. 81(1H), 2. 97(1H),
						4. 14(18)
38	2	Ne -CH = CH-(CH:), Ne	_	49.7	Lio	0. 88(3H), 1. 26(10H), 1. 51(3H), 2. 12(6H).
		~				2. 14(3H), 2. 20(2H), 3. 04(2H), 3. 16(1H),
						4. 15(1H), 5. 38(1H), 5. 66(1H)
82	2	Ne -(CH,), Ne	=	83. 3	69- 70	0, 88(3H), 1, 26(14H), 1, 39(3H), 1, 70
						(2H), 2, 10(6H), 2, 13(3H), 2, 81(1H),
						2, 97(18), 4, 13(18)

84.6 67- 68 0.88(3H), 1.25(22H), 1.39(3H), 1.68 (2H), 2.10(6H), 2.13(3H), 2.81(1H), 2.97(1H), 4.11(1H)	67 - 68	84.6		41 No (CH.)	Å	=
0. 88(3H), 1. 25(22H), 1. 39(3H), 1. 68	89 - 49	84. 6		-(CH:).:Me	ş	=
3. 16(1H), 4. 14(1H), 5. 38(1H), 5. 66(1H)						
(6H), 2, 14(3H), 2, 20(2H), 3, 04(2H),				•		
0. 88(34), 1. 25(184), 1. 51(34), 2. 11		5.8	-	40 Me -CH = CH-(CHa), oNe H 45.8 011	2	\$

Ne: メチル, Ao: アセチル, Ph: フェニノ

数剂例

A)飲カブセル

(1) 化合物 3 50

(2) トウモロコシ油 100ag

\$† 150mg

常法により(1)と(2)を混合してソフトカブセル に充填した。

B)錠 剂

(1) 化合物 1 0 50ag

(2) ラクトース 34ng

(3) トウモロコシ設約 10.6mg

(4) トゥモロコシ融粉(のり状) 5mg

(5) ステアリン酸マグネシウム 0.4mg

(6) カルポキシメチルセルロースカルシウム

20mg

å† 120mg

常法に従ってこれらを混合して錠剤機により打 錠した。

発明の効果

本発明の化合物(1)は、強力な5-及び12-

リポキシゲナーゼ阻害作用を有し、安全性も高く、循環器系改善剂,抗アレルギー剤,中枢系薬剤など として有用である。

代理人 弁理士 岩 田 弘